

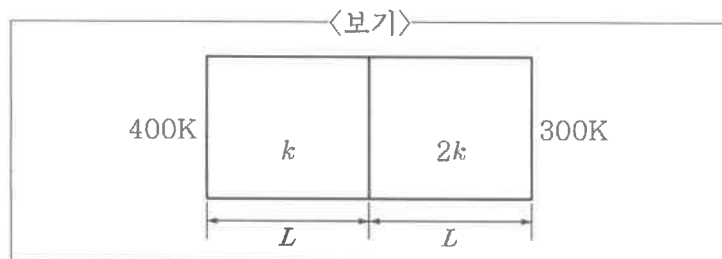
1. 질량이 1,500kg인 액체 A가 부피가 0.5m<sup>3</sup>인 용기에 가득 담겨있다. 이때 이 액체 A의 비중은? (단, 물의 밀도는 1,000kg/m<sup>3</sup>으로 계산한다.)

- ① 1.5                                  ② 3  
③ 500                                  ④ 3,000

2. 성분 A, B의 혼합물이 x축 방향으로만 움직이고 있다. A, B 성분들의 몰농도는 각각  $c_A=2\text{mol/cm}^3$ ,  $c_B=1\text{mol/cm}^3$ 이며 각각의 속도는  $v_{A,x}=4\text{cm/s}$ ,  $v_{B,x}=-2\text{cm/s}$ 이다. Fick 법칙에 의한 성분 A의 몰 플럭스( $J_{A,x}^*$ ) 값[mol/cm<sup>2</sup>·s]은?

- ① 2    ② 4  
③ 6    ④ 8

3. <보기>에서 두께(L)가 동일한 두 층으로 이루어진 복합 단열체를 통하여 정상상태로 열이 전도된다. 왼쪽 벽의 열전도도는 k이고 오른쪽 벽의 열전도도는 2k이며, 벽의 왼쪽 면은 400K이고 오른쪽 면은 300K이다. 벽 사이의 접촉 저항은 무시할 때 벽 경계면의 온도에 가장 가까운 값[K]은? (단, 벽 내부에는 열에너지가 발생하지 않는다.)



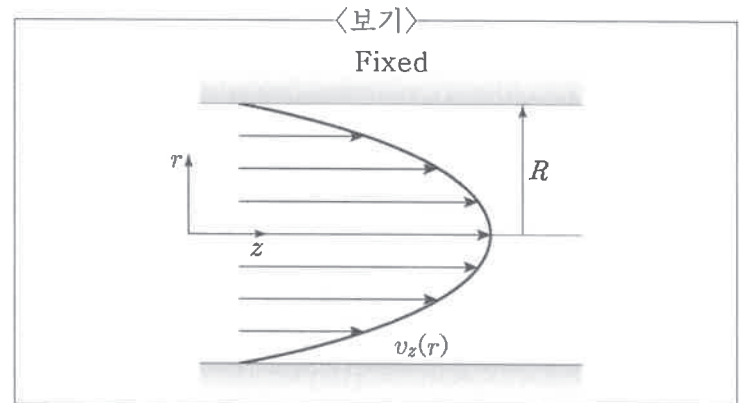
- ① 326.67                                  ② 333.33  
③ 366.67                                  ④ 373.33

4. Prandtl수(Pr), Schmidt수(Sc), Lewis수(Le) 등은 이동현상에서 전달되는 두 물리량들의 확산도(diffusivity)를 비교하는 데 유용한 무차원 수들이다. 이에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?

- ① 물질 확산도가 운동량 확산도보다 크면 Sc이 1보다 크다.  
② 운동량 확산도가 열 확산도보다 크면 Pr이 1보다 크다.  
③ 고체 평판 위에 온도가 다른 유체가 지나갈 때 평판 주위에 열 및 운동량 경계층이 형성되며, 이때 Pr이 1보다 작으면 열에 의한 경계층 크기가 운동량에 의한 경계층 크기보다 크다.

④ Le는  $\frac{\text{열 확산도}}{\text{물질 확산도}}$ 로 정의된다.

5. 파이프 내에서의 속도 분포  $v_z = \left(-\frac{dp}{dz}\right) \frac{1}{4\mu} (R^2 - r^2)$ 은 <보기>의 그림을 기준으로 Hagen-Poiseuille의 일반해이다. 이에 대한 설명으로 가장 옳지 않은 것은?



- ① 비압축성, 뉴턴 유체를 가정하고 있다.  
② 정상상태에 있는 유체의 경우에만 유효하다.  
③ 평균속도( $V_{avg}$ )는  $\left(-\frac{dp}{dz}\right) \frac{R^2}{16\mu}$ 로 나타낼 수 있다.  
④ 최대속도( $V_{max}$ )는  $\left(-\frac{dp}{dz}\right) \frac{R^2}{4\mu}$ 로 나타낼 수 있다.

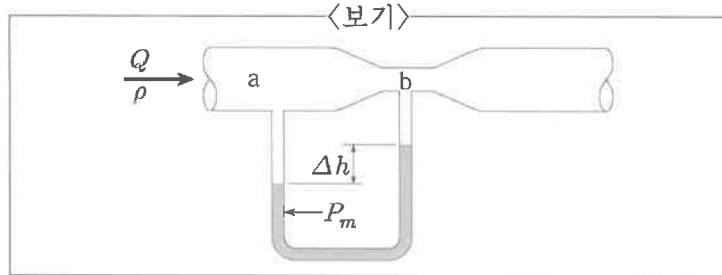
6. 모든 좌표계에 적용할 수 있는 고체 매질에서의 열전도 방정식으로 옳은 것은? (단,  $\rho$ 는 밀도,  $c_p$ 는 정압비열,  $k$ 는 열전도도이며 온도의 함수이다.  $T$ 는 온도,  $t$ 는 시간,  $Q'''$ 은 단위부피당 열 생성률이다.)

- ①  $\rho c_p \frac{\partial T}{\partial t} = \nabla^2 T + Q'''$   
②  $\frac{\partial T}{\partial t} = \frac{1}{\rho c_p} \nabla \cdot (k \nabla T) + \frac{Q'''}{\rho c_p}$   
③  $\frac{\partial T}{\partial t} = \nabla \cdot (k \nabla T) + Q'''$   
④  $\frac{\partial T}{\partial t} = \frac{k}{\rho c_p} \nabla^2 T + \frac{Q'''}{\rho c_p}$

7. 등몰 상호 확산(equimolar counter-diffusion) 이론을 활용하여 단위조작이 가능한 분리공정으로 가장 옳은 것은?

- ① 증류    ② 증발  
③ 추출    ④ 흡수

8. <보기>와 같이 수평으로 놓인 원형 관의 흐름에서 물이 유량  $3\text{m}^3/\text{min}$ 으로 흐르고 있다. 지점 a와 b 사이의 압력차가  $315\text{Pa}$ 일 때, 위치별  $\left(\frac{\rho v^2}{2} + \rho gh + P\right)$ 는 일정하다는 베르누이 식을 사용하여 구한 b 위치에서의 원형 관의 단면적 $[\text{m}^2]$ 은? (단, a 위치에서 관의 단면적은  $0.5\text{m}^2$ 이고 물의 밀도는  $1,000\text{kg}/\text{m}^3$ , 관 아래 마노미터는 유체 유동에 영향을 주지 않는다.  $\rho$ 는 물의 밀도,  $v$ 는 물의 평균속도,  $h$ 는 높이,  $g$ 는 중력가속도,  $P$ 는 압력을 나타낸다.)

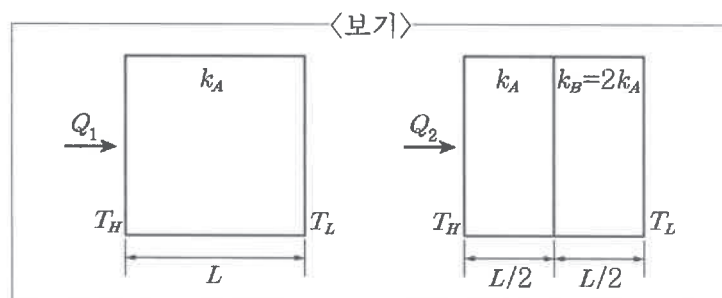


- ① 0.0625                      ② 0.0833  
③ 0.1                          ④ 0.125

9. 대류 열전달계수( $h$ )와 열전도도( $k$ )의 단위를 옳게 짝지은 것은?

- |   | $h$                                | $k$                                |
|---|------------------------------------|------------------------------------|
| ① | $\text{W}/\text{m}\cdot\text{K}$   | $\text{W}/\text{m}\cdot\text{K}$   |
| ② | $\text{W}/\text{m}\cdot\text{K}$   | $\text{W}/\text{m}^2\cdot\text{K}$ |
| ③ | $\text{W}/\text{m}^2\cdot\text{K}$ | $\text{W}/\text{m}\cdot\text{K}$   |
| ④ | $\text{W}/\text{m}^2\cdot\text{K}$ | $\text{W}/\text{m}^2\cdot\text{K}$ |

10. <보기>의 고체 단일벽(열전도도  $k_A$ )과 직렬 복합벽( $k_A, k_B=2k_A$ )에서 정상상태 1차원 열전도가 진행된다. 단일벽, 복합벽의 열 유속을 각각  $Q_1, Q_2$ 라고 하였을 때  $Q_1$ 과  $Q_2$ 의 비는? (단, 온도  $T_H, T_L$ 은 일정하며, 복합벽 경계의 저항은 무시한다.)

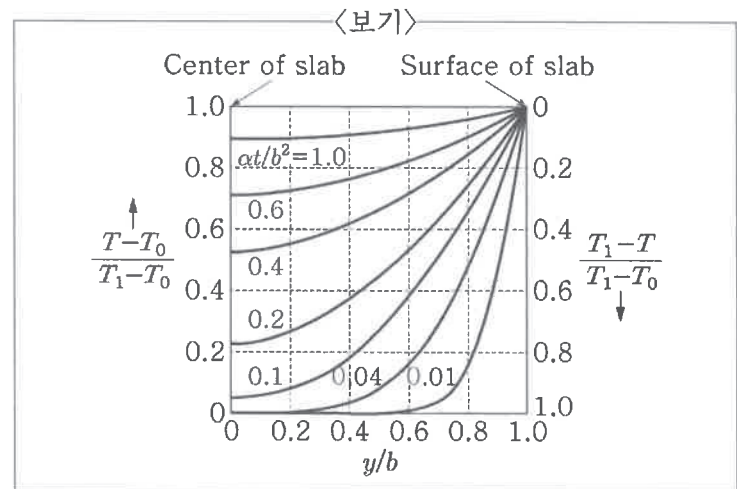


- ①  $Q_1 : Q_2 = 1 : 2$                       ②  $Q_1 : Q_2 = 2 : 1$   
③  $Q_1 : Q_2 = 3 : 4$                       ④  $Q_1 : Q_2 = 4 : 3$

11. 대류 물질전달계수( $k_c$ )와 확산계수( $D_{AB}$ )가  $k_c \propto D_{AB}^{2/3}$  관계를 만족하는 대류 물질전달계수 모델로 가장 옳은 것은?

- ① 경막이론  
② 강하 액체경막이론  
③ 침투이론  
④ 경계층이론

12. 두께가 각각  $1\text{cm}$ 인 두 평판을 아주 얇은 층의 열경화성 접착제를 이용해 접착하려고 한다. 접착제는  $165^\circ\text{C}$ 에서 경화가 된다. 이 온도에 도달하기 위해 두 평면 바깥면을  $225^\circ\text{C}$ 의 가열판으로 누른다. <보기>를 활용할 때, 가열판을 유지해야 하는 시간 $[\text{s}]$ 은? (단, 열확산도는  $3 \times 10^{-3}\text{cm}^2/\text{s}$ 이며 초기온도는  $25^\circ\text{C}$ 이다.)



- ① 190                              ② 195  
③ 200                              ④ 205

13. 물속에 전기 열선이 잠겨있을 때 가열 표면 온도와 포화 온도의 차이가 증가함에 따라 열 유속이 감소하는 경우는?

- ① 자연대류 영역  
② 핵비등 영역  
③ 안정된 막비등 영역  
④ 전이비등 영역

14. 흡수탑 공정을 통해  $\text{CO}_2$   $40\text{mol}\%$ 와  $\text{CH}_4$   $60\text{mol}\%$ 로 구성된 바이오가스의  $\text{CH}_4$ 를 고순도화하고자 한다. 흡수탑을 떠나는 기체에서  $\text{CH}_4$ 의 함량이  $80\text{mol}\%$ 일 때 초기 대비  $\text{CO}_2$ 가 공정을 통해서 흡수되는 대략적인 비율 $[\%]$ 은? (단,  $\text{CH}_4$ 은 흡수액에 흡수되지 않는다고 가정한다.)

- ① 50.0                              ② 52.5  
③ 57.5                              ④ 62.5

15. 일정한 물성을 갖는 어떤 액체 내에서 지름 0.18m인 금속구가 0.1m/s의 일정한 속도(종말속도)로 하강하고 있다. 금속구와 액체의 밀도차가  $1,000\text{kg/m}^3$ 일 때, 액체의 점도[Pa·s]는? (단, Reynolds수가 1보다 작은 Stokes 영역이라 가정하고, Stokes 식은  $6\pi\mu VR$ 이다.  $\mu$ 는 액체의 점도,  $V$ 는 종말속도,  $R$ 은 금속구의 반경이며, 중력가속도는  $10\text{m/s}^2$ 으로 한다.)

- ① 18                                      ② 36  
③ 180                                    ④ 360

16. 화학반응이 수반되지 않는 정상상태에서  $x$ -방향의 1차원 등물 상호 확산(equimolar counter-diffusion)에 대하여 위치  $x=x_1$ ,  $x=x_2$ 에서 성분 A의 농도를 각각  $c_A=c_{A1}$ ,  $c_A=c_{A2}$ 라고 하자. 위치  $x_1$ 과  $x_2$ 의 중간 지점에서 성분 A의 농도는?

- ①  $c_{A1}+c_{A2}$                               ②  $\frac{1}{2}(c_{A1}+c_{A2})$   
③  $\frac{2}{3}(c_{A1}+c_{A2})$                         ④  $\frac{1}{4}(c_{A1}+c_{A2})$

17. 한 변의 길이가  $a$ 인, 고온( $T_0$ )의 고체 정육면체 입자가 저온( $T_b$ )으로 일정하게 유지되는 용액 저장조 내에 잠겨 있다. 입자의 밀도는  $\rho$ , 비열은  $C_p$ , 외부 열전달계수는  $h$ 라고 할 때, 시간에 따른 입자의 온도변화를 나타내는 식으로 가장 옳은 것은? (단, 입자의 열전도도가 매우 커서 입자 내 위치에 따른 온도는 동일하다고 가정한다.)

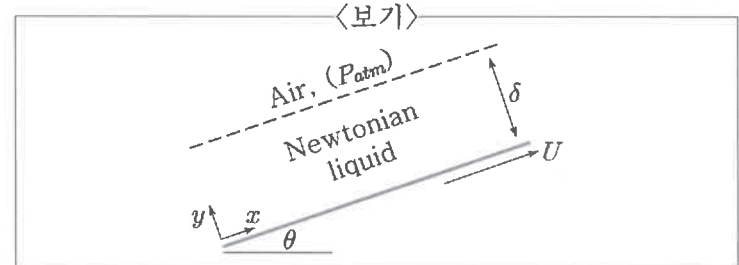
- ①  $\frac{(T-T_b)}{(T_0-T_b)} = \exp\left(-\frac{h}{\rho C_p a} t\right)$   
②  $\frac{(T-T_b)}{(T_0-T_b)} = \exp\left(-\frac{2h}{\rho C_p a} t\right)$   
③  $\frac{(T-T_b)}{(T_0-T_b)} = \exp\left(-\frac{3h}{\rho C_p a} t\right)$   
④  $\frac{(T-T_b)}{(T_0-T_b)} = \exp\left(-\frac{6h}{\rho C_p a} t\right)$

18. 임의의 단위를 가지는 2차원 속도장

$V=(x^3-y^2+x)i+(xy^2+y)j$ 를 가지는 정상상태 유체의 흐름이 있다.  $(x, y)=(1, 1)$ 에서 가질 수 있는 최대 가속도는?

- ① 5    ② 7  
③ 9    ④ 12

19. <보기>와 같이 경사가 있는 평판이 위쪽 방향으로 움직이고 있을 때, 그 평판 위로 균일한 두께  $\delta$ 의 뉴튼 액체가 일정하게 흐르고 있다. 액체 윗면은 공기와 맞닿아 있는 자유계면이며, 정상상태에서  $x$ 방향 속도는  $v_x = \frac{\rho g}{\mu} \sin\theta \left( \frac{y^2}{2} - y\delta \right) + U$ 이다. 액체 필름의 유량이 0이 될 때, 액체 필름의 두께  $\delta$ 를 평판 속도  $U$  및 주어진 변수들로 옳게 표현한 것은? (단,  $U$ 는 평판의 이동속력,  $\rho$ 는 액체의 밀도,  $\mu$ 는 액체의 점도,  $g$ 는 중력가속도이다.)



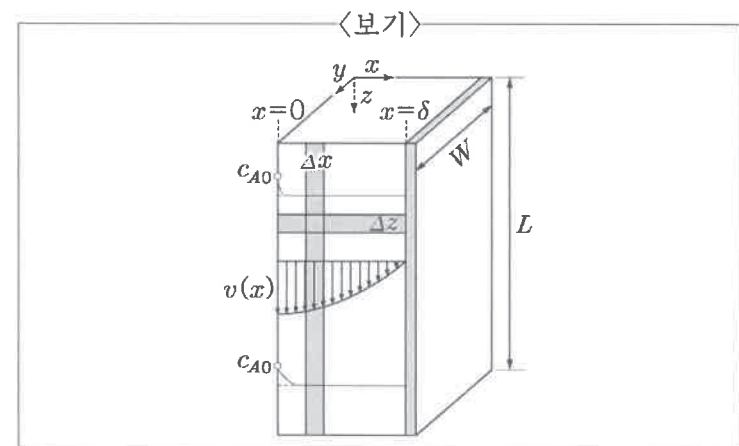
- ①  $\delta = \left( \frac{3U\mu}{\rho g \sin\theta} \right)^{\frac{1}{2}}$                               ②  $\delta = \left( \frac{3U\mu}{\rho g \sin\theta} \right)$   
③  $\delta = \left( \frac{6U\mu}{\rho g \sin\theta} \right)^{\frac{1}{2}}$                               ④  $\delta = \left( \frac{6U\mu}{\rho g \sin\theta} \right)$

20. <보기>와 같이 박막 두께가  $\delta$ 인 액체가  $x=\delta$  지점에 위치한 폭이  $W$ 이고 길이가  $L$ 인 수직 고체 벽면을 타고 흘러내릴 때, 기체 성분 A가  $x=0$ 에 위치한 액체 표면에서 확산되고 있다.  $x=0$ 에 위치한 기체-액체 계면에서

A 물질의 총 몰 흐름량은  $WLc_{A0} \sqrt{\frac{4D_{AB}v_{\max}}{\pi L}}$  이라고 하자.

Sherwood수의 정의는  $Sh = \frac{k_m L}{D_{AB}}$  이라고 할 때, Sherwood수를

바르게 표현한 것은? (단,  $D_{AB}$ 는 물질확산도,  $v_{\max}$ 는 유체의 최대 속도,  $c_{A0}$ 는 기-액 계면에서 성분 A의 농도,  $k_m$ 은 물질전달계수이며,  $x=\infty$ 에서 A의 농도는 0이다.)



- ①  $\sqrt{\frac{2D_{AB}}{\pi L v_{\max}}}$                               ②  $\sqrt{\frac{2L v_{\max}}{\pi D_{AB}}}$   
③  $\sqrt{\frac{4D_{AB}}{\pi L v_{\max}}}$                               ④  $\sqrt{\frac{4L v_{\max}}{\pi D_{AB}}}$